



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets

⑪ Veröffentlichungsnummer:

0 179 273

A2

⑫

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

⑬ Anmeldenummer: 85111793.7

⑮ Int. Cl.⁴: C 08 G 12/42

⑭ Anmeldetag: 18.09.85

C 08 G 12/46, C 09 D 3/50
C 09 D 5/00

⑯ Priorität: 19.09.84 DE 3434318

⑰ Anmelder: BASF Farben + Fasern Aktiengesellschaft
Am Neumarkt 30
D-2000 Hamburg 70(DE)

⑯ Veröffentlichungstag der Anmeldung:
30.04.86 Patentblatt 86/18

⑱ Erfinder: Osterloh, Rolf, Dr.
Am Wehrhaus 16 a
D-6718 Gruenstadt(DE)

⑯ Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE FR GB IT LI NL SE

⑲ Erfinder: Schupp, Eberhard, Dr.
Tilster Weg 4
D-6830 Schwetzingen(DE)

⑲ Erfinder: Loch, Werner, Dr.
In der Bleiche 2
D-6701 Erpolzheim(DE)

⑲ Erfinder: Ahlers, Klaas, Dr.
Foehrenweg 21
D-4400 Muenster(DE)

⑳ Vertreter: Mutzbauer, Helmut, Dr. et al.
Carl-Bosch-Straße 38
D-6700 Ludwigshafen(DE)

㉓ Verfahren zur Herstellung von Harnstoffkondensationsprodukten und deren Verwendung.

㉔ Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Harnstoffkondensationsprodukten und deren Verwendung.

Zur Herstellung dieser Harnstoffkondensationsprodukte werden ein primäres Di- und/oder Polyamin mit Harnstoff, einem sekundären Monoamin und einem Polyalkohol, der bestimmte Gruppierungen enthält, bei erhöhter Temperatur, gegebenenfalls in Gegenwart von Katalysatoren, umgesetzt und der entstehende Ammoniak abgetrennt.

Diese Harnstoffkondensationsprodukte eignen sich als Bindemittelkomponente in hitzehärtbaren Lacken.

EP 0 179 273 A2

Verfahren zur Herstellung von Harnstoffkondensationsprodukten und deren Verwendung

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Harnstoffkondensationsprodukten aus primären Polyaminen, Harnstoff, sekundären Aminen und Polyalkoholen, die mindestens zwei primäre oder sekundäre Hydroxylgruppen und zumindest teilweise weitere Gruppierungen enthalten, und ihre Verwendung als Bindemittelkomponente in hitzehärtbaren Lacken.

10 Die Herstellung copolymerer Polyharnstoffe aus Diaminen und Harnstoff war bereits bekannt (vgl. R. Pasedag, Tagung der GDCh-Fachgruppe Makromolekulare Chemie in Bad Nauheim, 1966). Dabei wurden jedoch Produkte erhalten, die zwar für Spritzguß und Blasverfahren anwendbar, wegen ihrer schlechten Löslichkeit aber nicht für Lache geeignet waren.

15

In der deutschen Patentanmeldung P 33 11 514.1 wurde zwar bereits ein Verfahren zur Herstellung von Harnstoffkondensationsprodukten vorgeschlagen, die sich in Lackbindemittel für hitzhärtbare Lacke einsetzen lassen. Dieses Verfahren erwies sich jedoch insofern als schwierig handhabbar, als zu Beginn der Kondensation in kurzer Zeit erhebliche Mengen Ammoniak abdestilliert werden mußten. Außerdem genügten die dabei erhaltenen Kondensationsprodukte noch nicht voll hinsichtlich ihrer lacktechnischen Eigenschaften, wie Verlauf und Schichtdickensteuerung bei ihrer Verwendung als Bindemittelkomponente in wässrigen bzw. wasserverdünnbaren Lacken.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist es, ein Verfahren zur Herstellung von Harnstoffkondensationsprodukten aufzuzeigen, die als Lackbindemittelkomponenten verbesserte hitzhärtbare Lacke ergeben. Diese Aufgabe lässt sich überraschenderweise durch die Mitverwendung spezieller Polyole bei der Harnstoffkondensation lösen.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung von Harnstoffkondensationsprodukten, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man

40 (A) mindestens ein primäres Di- und/oder Polyamin mit
(B) Harnstoff,
(C) mindestens einem sekundären Monoamin
und
(D) einem oder mehreren Polyalkoholen, die mindestens zwei primäre oder sekundäre Hydroxylgruppen sowie zusätzlich mindestens eine der Gruppierungen $-O-$; $-S-$; $-N-$ oder $-NH-C-$ enthalten, wobei R für einen

118

Alkylrest mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen, einen Cycloalkyl- oder, gegebenenfalls substituierten, Phenylrest mit 6 bis 20 Kohlenstoffatomen, einen Hydroxyalkylrest mit 2 bis 12 Kohlenstoffatomen oder einen Hydroxyalkylrest, wie er durch Addition einer Epoxidverbindung an ein sekundäres Amin erhalten wird, steht, und (D) gegebenenfalls teilweise ersetzt sein kann durch
05 (E) einen oder mehrere von (D) verschiedene Polyalkohole, die mindestens zwei primäre oder sekundäre Hydroxylgruppen enthalten,

10 bei erhöhter Temperatur, gegebenenfalls in Gegenwart von Katalysatoren, umsetzt und den entstehenden Ammoniak abtrennt.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind auch Harnstoffkondensationsprodukte, die nach dem erfindungsgemäßen Verfahren erhältlich sind.

15 Gegenstand der Erfindung ist außerdem die Verwendung der erfindungsgemäß hergestellten Harnstoffkondensationsprodukte als Bindemittelkomponente in hitzhärtbaren Lacken, für die Pulverlackierung sowie insbesondere auch in kathodischen Elektrotauchlacken.

20 Nach dem erfindungsgemäßen Verfahren lassen sich auf einfache Weise Harnstoffkondensationsprodukte herstellen, die sich sehr vorteilhaft als Bindemittelkomponenten in hitzhärtbaren Lacken verwenden lassen. Als Zusatz zu selbstvernetzenden Bindemitteln bewirken die erfindungsgemäßen 25 Harnstoffkondensationsprodukte eine größere Härte und Elastizität des Filmes, bei nicht selbstvernetzenden Bindemitteln können die erfindungsgemäßen Harnstoffkondensationsprodukte außerdem die Funktion eines hochwirksamen Vernetzers übernehmen, der oberhalb von etwa 130°C zu harten, vernetzten Filmen führt.

30 Zu den für das erfindungsgemäße Herstellungsverfahren zu verwendenden Aufbaukomponenten ist im einzelnen folgendes zu sagen:

35 (A) Als primäres Di- und/oder Polyamin (A) kommen prinzipiell alle aliphatischen, cycloaliphatischen und aromatischen Polyamine in Frage, die mindestens zwei primäre Aminogruppen enthalten. Nicht-cyclische aliphatische Amine mit weniger als 4 Kohlenstoffatomen zwischen den primären Aminogruppen und cycloaliphatische oder aromatische Amine, deren primäre Aminogruppen durch weniger als 3 Kohlenstoffatome

40

0179273

voneinander getrennt sind, sind weniger bevorzugt, da sich aus diesen Aminen und Harnstoffen cyclische Harnstoffe bilden. Die primären Di- und/oder Polyamine können neben den primären Aminogruppen noch weitere funktionelle Gruppen, wie z.B. sekundäre oder tertiäre Aminogruppen, Hydroxylgruppen oder Ethergruppen, enthalten. Beispiele geeigneter Amine sind 1,4-Diaminobutan, 1,6-Diaminohexan, Heptamethylendiamin, Oktamethylendiamin, Nonamethylendiamin, Dekamethylendiamin, Dodekamethylendiamin oder verzweigte aliphatische primäre Diamine, wie z.B. das Isomerengemisch aus 9- und 10-Aminostearylamin oder aus 9- und 10-Aminomethylstearylamin, 4,9-Dioxadodecandiamin-1,12, 2-Methylpentandiamin-1,5, 4,4'-Diaminodicyclohexylmethan, 3,3'-Dimethyl-4,4'-diaminodicyclohexylmethan, 4,4'-Diaminodiphenylmethan, Toluylendiamin, Tris-(amino-ethyl)-amin und Tris-(aminopropoxy-ethyl)-amin.

15

Neben derartigen Polyaminen mit niedrigem, definiertem Molekulargewicht sind als Komponente (A) auch oligomere oder polymere Polyamine mit Molekulargewichten bis zu 3000 einsetzbar. Beispiele solcher Polyamine sind Diamine, die durch reduktive Cyanethylierung von Polyolen wie Polytetrahydrofuran herstellbar sind. Derartige Produkte enthalten endständige primäre Aminogruppen in Form von Aminopropoxygruppen.

25 Die oben beschriebenen Amine können für sich allein oder im Gemisch miteinander eingesetzt werden.

(B) Komponente (B) ist Harnstoff.

30 (C) Als sekundäre Amine (C) können im Prinzip beliebige sekundäre Amine eingesetzt werden. Bevorzugt werden solche, die einen Siedepunkt von weniger als 250°C besitzen, besonders bevorzugt sind solche mit einem Siedepunkt von 100 bis 200°C. Beispiele von besonders bevorzugten Aminen sind Di-n-propylamin, Di-iso-propylamin, Di-n-butylamin, Di-sek-butylamin, Di-iso-butylamin und Di-n-hexylamin.

35

(D) Als Polyalkohole (D), die mindestens zwei primäre oder sekundäre Hydroxylgruppen enthalten, kommen solche in Frage, die zusätzlich mindestens eine der Gruppierungen -O-; -S-; -N- oder -NH-C- enthalten, wobei R für einen Alkylrest mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen, einen Cycloalkyl- oder gegebenenfalls substituierten Phenylrest mit 6 bis 20 Kohlenstoffatomen, einen Hydroxyalkylrest mit 2 bis 12 Kohlen-

R O

stoffatomen oder einen Hydroxyalkylrest, wie er durch Addition einer Epoxidverbindung an ein sekundäres Amin erhalten wird, steht.

05 Als Polyalkohole (D), die Ethergruppen -O- enthalten, kommen beispielsweise Verbindungen des Typs R^1-O-R^2 oder $R^1-(O-CH_2-CH_2)_n-O-R^2$ in Frage, wobei R^1 und R^2 untereinander gleich oder verschieden sind und für Hydroxyalkylreste mit 2 bis 14 Kohlenstoffatomen stehen, und $n = 1$ bis 20 ist. Derartige geeignete Verbindungen sind z.B. Diglykol, Triglykol, ferner Ethoxilierungsprodukte mehrwertiger Alkohole, wie Ethoxilierungsprodukte von Trimethylolpropan, Pentaerythrit, Sucrose, Trishydroxiethylisocyanurat oder von Diolen, wie Neopentylglykol, Hexandiol, Butandiol, Polytetrahydrofuran (MG-Bereich 400 bis 2000) sowie Ethoxilierungsprodukte von Diphenolen.

10

15 Als Polyalkohole (D), die Thioethergruppen -S- enthalten, kommen beispielsweise Verbindungen des Typs R^1-S-R^2 oder $R^1-S-(CH_2-CH_2-O)_n-R^2$ in Betracht, wobei R^1 und R^2 untereinander gleich oder verschieden sind und für Hydroxyalkylreste mit 2 bis 14 Kohlenstoffatomen stehen, und $n = 1$ bis 5 ist. Eine derartige geeignete Verbindung ist beispielsweise Thiodiglykol.

20

25 Als Polyalkohole (D), die tertiäre Aminogruppen -N- enthalten, kommen beispielsweise Verbindungen des Typs $R-N(R^3R^4)_2$ in Frage, wobei R^3 und R^4 untereinander gleich oder verschieden sind und für Hydroxyalkylreste mit 2 bis 20 Kohlenstoffatomen stehen und R für einen Alkylrest mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen, einen Hydroxyalkylrest mit 2 bis 12 Kohlenstoffatomen, einen Cycloalkylrest mit 6 bis 20, vorzugsweise 6 bis 17 Kohlenstoffatomen, einen Phenylrest, einen substituierten, vorzugsweise alkyesubstituierten Phenylrest mit 7 bis 20, vorzugsweise 7 bis 17 Kohlenstoffatomen oder einen Hydroxyalkylrest, wie er durch Addition einer Epoxidverbindung an ein sekundäres Amin, insbesondere ein sekundäres Dialkanolamin oder durch Addition einer mehrfunktionellen Epoxidverbindung an ein sekundäres Monoalkanolamin erhalten wird, steht.

30

35

40 Beispiele für geeignete Verbindungen (D) mit tertiären Aminogruppen sind Alkoxilierungsprodukte primärer Monoamine, wie z.B. Methyldiethanolamin, Methyldipropanolamin, Isobutyldiethanolamin, Stearyldiethanolamin, Cyclohexyldiethanolamin, Phenyldiethanolamin, Benzylidiehanolamin oder 2-Methoxydiethanolamin und 3-Ethoxipropyldiethanolamin;

0179273

Alkoxilierungsprodukte des Ammoniaks, wie z.B. Triethanolamin, Tripropanolamin, bzw. deren Umsetzungsprodukte mit Ethylenoxid oder Glycidol;

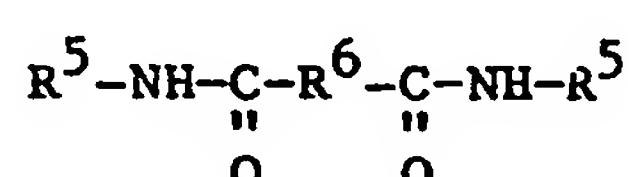
05 ebenso geeignet sind Alkylolierungsprodukte von Diaminen, wie z.B. von Ethylen diamin, Propylen diamin, Neopentyldiamin, Hexamethylendiamin, 4,9-Dioxadodecan-1,12-diamin, Bis-(3-aminopropyl)polytetrahydrofuran (MG ca. 750.) oder anderen bereits unter (A) aufgeführten Diaminen;

10 geeignet sind ferner Alkoxilierungsprodukte primär/sekundärer, primär/tertiärer oder disekundärer Amine, wie z.B. 3-Amino-1-methylaminopropan, 2-Diethylaminoethylamin, Dimethylaminopropylamin, Diethylentriamin und Piperazin;

15 ebenso geeignet als Komponente (D) sind Umsetzungsprodukte aus Alkanolaminen, wie z.B. Diethanolamin, Methylethanolamin oder Dipropanolamin mit aliphatischen, cycloaliphatischen oder von Diphenolen abgeleiteten Diepoxiden, wie z.B. Butandioldiglycidylether, Bisphenol-A-diglycidylether bzw. davon abgeleitete homologe Diglycidylether;

20 auch Umsetzungsprodukte der oben genannten Alkanolamine mit Glycidol sind als Komponente (D) geeignet.

25 Als Polyalkohole (D), die Carbonamidgruppen -NH-C- enthalten, eignen
 " 0
 sich beispielsweise Verbindungen des Typs



30 wobei R^5 für Hydroxialkylreste mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen und R^6 für einen zweiwertigen Rest, insbesondere einen Alkylenrest mit 3 bis 36, vorzugsweise 4 bis 12 Kohlenstoffatomen steht. Beispiele hierfür sind Umsetzungsprodukte von Dicarbonsäuren, die 3 bis 36 Kohlenstoffatome enthalten, wie z.B. Dimethylmalonsäure, Malonsäure, Adipinsäure oder Dimerfettsäure mit Ethanolamin oder Propanolamin.

35 40 Bevorzugte Polyalkohole (D) sind solche mit Molekulargewichten von 106 bis 5000 und 2 bis 10 Hydroxylgruppen.

0179273

Komponente (D) kann gegebenenfalls teilweise, etwa zu 10 bis 50 Gew.%, durch einen oder mehrere Polyalkohole (E), die keine -O-; -S-; -N- und -NH-C-Gruppen enthalten, ersetzt sein.

R " 0

05

Diese Polyalkohole (E) enthalten mindestens zwei primäre oder sekundäre Hydroxylgruppen. Beispiele für Polyalkohole (E) sind Ethylen-
10 glykol, Propylenglykol-1,3, Butandiol, Neopentylglykol, Hexandiol und Hydroxipivalinsäureopentylglykolester.

Polyalkohole (E) mit mehr als 2 Hydroxylgruppen können zur Erhöhung der Funktionalität der erfindungsgemäßen Harnstoffkondensationsprodukte verwendet werden. Die Mitverwendung mancher Polyole bei der Herstellung erfindungsgemäßer Bindemittelkomponenten, die für die kathodische Elektrotauchlackierung eingesetzt werden, kann sogar zu besserer Spannungsfestigkeit und besserem Umgriff der Elektrotauchlacke führen. Beispiele derartiger verwendbarer Polyalkohole sind Trimethylolpropan, Trishydroxyethylisocyanurat und Pentaerythrit.

20

Zur erfindungsgemäßen Herstellung der Harnstoffkondensationsprodukte werden die Komponenten (A), (B), (C), (D) und gegebenenfalls (E) miteinander bei erhöhter Temperatur umgesetzt, z.B. indem man sie zusammen allmählich auf 140 bis 230°C, vorzugsweise 150 bis 210°C erhitzt.

25

Es ist nicht nötig, alle Komponenten (A) bis (D) bzw. (A) bis (E) gleichzeitig einzusetzen, es kann z.B. auch zuerst der Harnstoff (B) und das primäre Di- und/oder Polyamin (A) bei 110 bis 150°C zur Reaktion gebracht werden und anschließend dann das sekundäre Amin (C) entweder auf einmal 30 oder dem fortschreitenden Umsatz entsprechend allmählich zugegeben werden, wobei zweckmäßigerweise eine Temperatur von 140 bis 230°C eingehalten wird. Die allmähliche Zugabe bietet sich in den Fällen an, in denen ein sekundäres Amin mit relativ niedrigem Siedepunkt eingesetzt wird und das Verfahren nicht unter Druck durchgeführt wird. Nach beendeter Zugabe 35 lässt man im allgemeinen noch 1 bis 20 Stunden nachreagieren.

Die Polyalkohole (D) und gegebenenfalls (E) können zusammen mit den Aminen dem Harnstoff zugesetzt werden, es ist jedoch auch möglich, zuerst nur die Komponenten (A) bis (C) zur Reaktion zu bringen und anschließend 40 mit dem Polyalkohol (D) und gegebenenfalls (E) umzusetzen.

Besonders vorteilhaft lässt sich die Reaktion jedoch steuern, wenn nur die Komponenten (B), (C) und gegebenenfalls (E) vorgelegt werden und auf 130

bis 180°C erhitzt werden und erst dann die Komponente (A) über einen Zeitraum von bis zu 5 Stunden, vorzugsweise in 0,1 bis 3 Stunden (in Abhängigkeit von der Größe des Ansatzes) zugesetzt wird. Nach Beendigung der Zugabe der Komponente (A) kann in einem weiteren Schritt die Komponente (D) zugesetzt werden. Die Umsetzung und die Zugabe der Komponenten (A) und (D) kann unter Druck, z.B. von 0,1 bis 20 bar erfolgen.

Bei der Umsetzung ist es im allgemeinen nicht notwendig, einen Katalysator zu verwenden, doch können zusätzlich Katalysatoren wie basische Katalysatoren, z.B. Natriummethylat oder saure Katalysatoren, wie p-Toluolsulfonsäure oder β -Naphthalinsulfonsäure, Schwermetallsalze, vorzugsweise Cu-I-Salze, wie Kupfer-I-chlorid oder Cu-I-bromid oder auch Zinnsalze bevorzugt mit organischen Resten wie z.B. Dibutylzinndilaurat in Mengen bis zu 3 Gew.%, bezogen auf die Gesamtmenge der Komponenten (A) bis (D) bzw. (A) bis (E), eingesetzt werden.

Die Mengenverhältnisse, in denen die einzelnen Komponenten (A) bis (E) eingesetzt werden, sind nicht kritisch. Man wird im allgemeinen innerhalb eines Äquivalentverhältnisses von NH_2 -Gruppen der primären Di- und/oder 20 Polyamine (A) zu NH_2 -Gruppen des Harnstoffs (B) zu NH-Gruppen des sekundären Monoamins (C) zu OH-Gruppen des Polyalkohols (D) bzw. (D+E) von 1:1,2 bis 2,4:0,2 bis 20:0,1 bis 0,9:0 bis 0,5 arbeiten bzw. pro Mol Harnstoff (B) etwa 2 Äquivalente der Summe aus (A), (C) und (D) bzw. (D+E) verwenden. Um die Reaktion zu beschleunigen, kann auch ein Überschuß an (C) eingesetzt werden, der am Ende der Reaktion wieder entfernt wird.

Die Herstellung der Harnstoffkondensationsprodukte kann in inerten Lösungsmitteln, wie höhersiedenden Kohlenwasserstoffen oder Ethern durchgeführt werden. Beispiele geeigneter Lösungsmittel sind Toluol, Xylol und Kohlenwasserstofffraktionen mit einem Siedebereich von 120 bis 200°C bzw. als Ether 5,8-Dioxadodecan. Die Reaktion kann aber auch ohne Lösungsmittel durchgeführt werden.

35 Die erfindungsgemäß hergestellten Harnstoffkondensationsprodukte eignen sich hervorragend als Bindemittelkomponente in hitzehärtbaren Lacken. Werden sie zu selbstvernetzenden Bindemitteln zugesetzt, so bewirken sie eine größere Härte und Elastizität der eingearbeiteten Lackfilme und verbessern Metallhaftung und Korrosionsschutz, bei nicht selbstvernetzenden 40 Bindemitteln können die erfindungsgemäßen Harnstoffkondensationsprodukte außerdem die Funktion eines hochwirksamen Vernetzers übernehmen, der oberhalb von etwa 130°C zu harten, vernetzten Filmen führt.

0179273

Als selbstvernetzende Bindemittel bzw. nicht selbstvernetzende Bindemittel, die mit den erfindungsgemäßen Harnstoffkondensationsprodukten kombiniert werden können, kommen die in der Lackchemie üblichen Bindemittel in Frage. Geeignet sind vor allem Polyadditions-, Polykondensations- oder

05 Polymerisationsprodukte mit einem mittleren Molekulargewicht \bar{M}_n von 500 bis 10 000, die aus den verschiedensten Verbindungsklassen ausgewählt sein können. Wichtig ist allein, daß sie im Mittel mindestens zwei OH- und/oder primäre und/oder sekundäre Amino-Gruppen besitzen. Bevorsugt soll die Komponente einen harzartigen Charakter haben. Beispiele geeigneter Materialien sind Polyester, Alkydharze, Polyether, Polyacrylharze, Polyurethane, Epoxidharze und ihre Umsetzungsprodukte mit Alkoholen, Mercaptanen oder Aminen. Eine weitere geeignete Verbindungsklasse sind Polydienharze oder -öle, z.B. Polybutadienöle. In diese lassen sich z.B. durch Addition von Mercaptoethanol an einen Teil der Doppelbindungen 15 OH-Gruppen einführen. Eine weitere Möglichkeit, OH-Gruppen einzuführen, ist die Umsetzung mit Maleinsäureanhydrid und nachfolgende Reaktion mit OH-haltigen Aminen wie Ethanolamin oder Diethanolamin. Auch durch Epoxidierung der Polybutadienöle mit Persäuren und anschließende Umsetzung mit Aminen lässt sich die benötigte Derivatisierung durchführen.

20 Geeignete Polyester sind solche mit einem mittleren Molekulargewicht \bar{M}_n von 500 bis 10 000 und einer Hydroxylzahl von 25 bis 400 aus aliphatischen und/oder aromatischen Dicarbonsäuren mit 4 bis 10 Kohlenstoffatomen, beispielsweise Bernsteinsäure, Glutarsäure, Adipinsäure, Pimelinsäure, Korksäure, Azelainsäure, Sebacinsäure, Cyclohexandicarbonsäure, Phthalsäure, Isophthalsäure oder Terephthalsäure bzw. deren Derivaten und mehrwertigen Alkoholen, wie aliphatischen Diolen, wie Ethylenglykol, Diethylenglykol, Triethylenglykol, Polyethylenglykol, Propandiol, Butandiol, Hexandiol, Neopentylglykol oder Hydroxypivalinsäureneopentylglykol-25 ester und gegebenenfalls höherwertige Alkohole, wie Trimethylolpropan, Glycerin, Erythrit, Pentaerythrit, Trimethylolbenzol oder Trishydroxyethylisocyanurat.

30 Geeignete Alkydharze sind ähnlich aufgebaut, nur enthalten sie zusätzlich eine oder mehrere Monocarbonsäuren wie z.B. Fettsäuren. Auch Alkydharze, welche Glycidylester von verzweigten Carbonsäuren enthalten, können verwendet werden.

35 Geeignete Polyether sind z.B. aliphatische oder araliphatische Polyether, welche durch Umsetzung von zwei- und/oder mehrwertigen Alkoholen, mit verschiedenen Mengen an Ethylen- und/oder Propylenoxid erhalten werden.

Geeignete Polyacrylate sind OH-gruppenhaltige Polyacrylate mit einer Hydroxylzahl von 25 bis 500. Diese sollten eine Säurezahl < 25, bevorzugt < 10 und einen K-Wert nach Fikentscher (3 %ig in Aceton) von 10 bis 40, vorzugsweise von 12 bis 25 aufweisen und können z.B. folgende Monomeren

05 einpolymerisiert enthalten:

10 bis 100 Gew.%, vorzugsweise 20 bis 40 Gew.%, mindestens eines OH- oder NH-Gruppen enthaltenden Monomeren, beispielsweise Isopropylaminopropyl-methacrylamid oder Hydroxy-(C₂-C₄)-alkylester einer α , β -ethylenisch ungesättigten Carbonsäure, beispielsweise 2-Hydroxyethyl- und Hydroxypropyl-(meth)acrylat sowie Butandiol-mono(meth)acrylat, 0 bis 90 Gew.%, vorzugsweise 60 bis 80 Gew.%, mindestens einer ethylenisch ungesättigten Carbonyl- und Hydroxylgruppenfreien Verbindung, beispielsweise Vinylaromaten, wie Styrol und Vinyltoluol, Vinylester von Carbonsäuren mit 2 bis 18 Kohlenstoffatomen, wie Vinylacetat und Vinylpropionat, Vinylether von Monoalkanolen mit 1 bis 18 Kohlenstoffen, wie Vinylmethylether und Vinylisobutylether, Ester der Acrylsäure oder Methacrylsäure mit C₁-C₁₂-Monoalkanolen, entsprechende Maleinsäure-, Fumarsäure- und Itaconsäurediester, (Meth-)acrylsäureamid, (Meth-)acrylsäurenitril, Monomere mit tertiären

20 Aminogruppen wie Diethylaminoethylacrylat oder Diethylaminoethylacrylamid sowie Gemische dieser Monomeren. Eine weitere Möglichkeit, basische Acrylate zu erhalten, ist der Einsatz von Epoxidgruppen tragenden Monomeren wie Glycidylmethacrylat und Addition von Aminen an die Oxiranringe der Polymerisate.

25

Geeignete Polyurethane sind:

OH-gruppenhaltige Polyurethane mit einer Hydroxylzahl von 25 bis 600 aus aliphatischen und/oder aromatischen Diisocyanaten, die beispielsweise aus

30 Tetramethylendiisocyanat, Hexamethylendiisocyanat, Isophorondiisocyanat, Diphenylmethandiisocyanat, Toluylendiisocyanat, Naphthylendiisocyanat, 4,4'-Diphenyletherdiisocyanat, sowie gegebenenfalls daraus hervorgehende Di- oder Trimere, und aliphatischen Diolen, wie Ethylenglykol, Diethylen-glykol, Triethylenglykol, Polyethylenglykolen, Propandiol, Butandiol,

35 Hexandiol, Neopentylglykol oder Hydroxypivalinsäureneopentylglykolester und gegebenenfalls höherwertigen Alkoholen, wie Trimethylolpropan, Glycerin, Pentaerythrit, Trimethylolbenzol oder Trishydroxyethylisocyanurat erhältlich sind.

40 Geeignete Epoxidharze sind z.B. Glycidylether, wie sie aus 2,2-Bis-(4-hydroxyphenyl)-propan und Epichlorhydrin hergestellt werden. Diese Epoxidharze können weiter modifiziert sein, z.B. durch Umsetzung mit polyfunktionellen Alkoholen oder SH-Verbindungen. Beispiele solcher, für die

0179273

Modifizierung geeigneter polyfunktioneller Alkohole sind Ethylenglykol, Propylenglykol-1,2, Propylenglykol-1,3 und Butandiol-1,4.

Ist eine Elastifizierung erwünscht, können auch noch langkettige polyfunktionelle Alkohole oder Mercaptane eingesetzt werden. Werden die polyfunktionellen Alkohole oder Mercaptane in größeren als äquivalenten Mengen in Bezug auf die vorhandenen Epoxidgruppen eingesetzt, so entstehen Produkte mit endständigen OH- oder SH-Gruppen. Setzt man dagegen geringere als äquivalente Mengen ein, so entstehen Produkte mit endständigen Epoxidgruppen, die gegebenenfalls weiter umgesetzt werden können. Während die Umsetzung der Mercaptane mit Epoxidgruppen bereits ohne Katalysator abläuft, ist für die Umsetzung der Alkohole die Verwendung eines Katalysators wie z.B. Dimethylbenzylamin und höherer Temperaturen von etwa 50 bis 150°C notwendig.

15 Die erfindungsgemäßen Harnstoffkondensationsprodukte können mit üblichen selbstvernetzenden Bindemitteln in solchen Mengen kombiniert werden, daß diese Bindemittelkombinationen 2 bis 50, vorzugsweise 10 bis 40 Gew.% des erfindungsgemäßen Harnstoffkondensationsproduktes und 50 bis 95, vorzugsweise 60 bis 90 Gew.% des anderen selbstvernetzenden Bindemittels enthalten.

25 Die Mengenverhältnisse bei Kombinationen mit nicht vernetzenden Bindemitteln sind 10 bis 60, vorzugsweise 20 bis 40 Gew.% Harnstoffkondensationsprodukt und 40 bis 90, vorzugsweise 60 bis 80 Gew.% nicht vernetzende Bindemittel.

30 Die erfindungsgemäßen Bindemittel können, gegebenenfalls mit Zusätzen wie Pigmenten, Hilfsmitteln und Härtungskatalysatoren, durch übliche Methoden wie Spritzen, Tauchen, Streichen, Gießen und Rakeln auf Substanzen wie Holz, Kunststoff oder Metall aufgebracht werden.

35 Für die Herstellung von Pulverlacken werden jeweils feste, lösungsmittelfreie Kombinationen der erfindungsgemäßen Harnstoffkondensationsprodukte mit anderen Bindemitteln, deren Erweichungspunkte aus Gründen der Blockfestigkeit jeweils > 60°C liegen sollten, trocken gemahlen und mit üblichen Zusätzen, wie Pigmenten, Füllstoffen und Verlaufshilfsmitteln, beispielsweise auf Polyacrylatbasis, vermischt. Die Mischungen werden anschließend bei Temperaturen um 100°C schmelzhomogenisiert (z.B. in einem 40 Extruder). Nach Abkühlen der Extrudate auf Raumtemperatur werden diese gründlich gemahlen. Durch Sieben werden grobe Anteile (über 70µm) abgetrennt. Die Applikation der Pulverlacke erfolgt üblicherweise durch elektrostatisches Pulversprühen.

0179273

Besonders geeignet sind die erfindungsgemäßen Produkte für den Einsatz in Bindemittelsystemen, welche basische Gruppen enthalten, speziell in solchen, welche durch Protonierung mit Säuren wasserverdünnbar werden, insbesondere in Bindemittelsystemen für die kathodische Elektrotauchlackierung elektrisch leitfähiger Substrate, wie z.B. Metallteilen, Blechen usw. aus Messing, Kupfer, Aluminium, metallisierte Kunststoffe oder mit leitendem Kohlenstoff überzogenen Materialien, sowie Eisen und Stahl, die gegebenenfalls chemisch vorbehandelt, z.B. phosphatisiert, sind, zu verwenden. Dazu wird zur zumindest teilweisen Neutralisation eine Säure, wie z.B. Ameisensäure, Essigsäure, Phosphorsäure oder Milchsäure zugegeben. Die erfindungsgemäßen Harnstoffkondensationsprodukte eignen sich auch als Bindemittelkomponente für das EPC (= Electro Powder-Coating)-Verfahren.

15 Beispiele für derartige basische Gruppen enthaltende Bindemittel sind Umsetzungsprodukte von Epoxidharzen mit primären oder sekundären Aminen. Dabei bietet sich besonders die Umsetzung mit hydroxylgruppenhaltigen Aminen, wie z.B. Ethanolamin, Methylethanolamin und Diethanolamin an.

20 Werden solche Produkte eingesetzt, die ausreichende Mengen an Aminogruppen enthalten, um nach Protonierung mit Säuren wasserlöslich oder wasserdispergierbar zu werden, lassen sich in Kombination mit den erfindungsgemäßen Harnstoffkondensationsprodukten wasserdispergierbare Einbrennlackbindemittel herstellen, insbesondere solche, die für die kathodische Elektrotauchlackierung verwendet werden können. Für diesen Zweck können die oben erwähnten Umsetzungsprodukte von Epoxidharzen mit primären oder sekundären Aminen eingesetzt werden.

30 Viele der für die kathodische Elektrotauchlackierung vorgeschlagenen Trägerharze sind auch in Kombination mit den erfindungsgemäßen Harnstoffkondensationsprodukten einsetzbar, so z.B. die Umsetzungsprodukte phenolischer Mannichbasen mit Epoxidharzen gemäß der DE-PS 24 19 179, die Umsetzungsprodukte von kettenverlängerten Epoxidharzen mit sekundären Aminen gemäß der US-PS 4 104 140, Umsetzungsprodukte von (Meth)-acrylamidomethylierten Phenolen, Aminen und Epoxidharzen, z.B. gemäß DE-OS 29 42 488 und DE-OS 30 21 300.

35 Es ist häufig vorteilhaft, Produkte einzusetzen, die primäre und/oder sekundäre Aminogruppen enthalten, da sich damit wässrige Elektrotauchlackbäder mit hohen pH-Werten von z.B. 6,5 bis 8,0 herstellen lassen. Durch hohe pH-Werte, vor allem solche nahe pH 7 oder darüber, lässt sich eine Korrosion von Anlagen vermeiden. Eine Möglichkeit, zu geeigneten Produkten mit primären und sekundären Aminogruppen zu kommen, ist die Umsetzung

von überschüssigen primären Diaminen mit Epoxidharzen und anschließende Abtrennung des überschüssigen Amins bei erhöhter Temperatur und verminder-tem Druck.

05 Als Diamine kommen dafür vor allem solche mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen in Betracht, z.B. Ethylendiamin, 1,2- und 1,3-Diaminopropan, 1,4-Diamino-
butan und Hexamethylendiamin. Die Reaktionsprodukte können, falls ge-
wünscht, mit Dicarbonsäuren kettenverlängert werden, z.B. mit Sebazin-
säure oder mit dimerer Fettsäure. Durch das Verhältnis Dicarbonsäure zu
10 Epoxidharz-Aminaddukt kann man das gewünschte Molekulargewicht ein-
stellen, z.B. kann man auf zwei Moleküle Epoxidharz-Aminaddukt 1 Mol
dimerer Fettsäure einsetzen.

15 Eine weitere Möglichkeit, geeignete Produkte mit primären Aminogruppen herzustellen, ist der Umsatz von Epoxidharzen mit sekundären Aminen, die geblockte primäre Aminogruppen enthalten. Beispiele für solche Amine sind das Diketimin von Diethylentriamin, das Ketimin von Aminoethylethanol-
amin und das Ketimin von N-Methyl-ethylendiamin. Die Ketamine lassen sich in einfacher Weise aus den freien Aminen und einem Keton, z.B. Methyl-
20 isobutylketon, unter Auskreisen von Wasser herstellen. Bei der Umsetzung mit Epoxidharzen reagiert nur die sekundäre Aminogruppe; anschließend kann das Ketimin durch Zugabe von Wasser gespalten werden, wobei sich die freie primäre Aminogruppe zurückbildet. Durch Umsetzung eines Teils der primären Aminogruppen mit Dicarbonsäuren lassen sich auch diese Produkte
25 durch Kettenverlängerung elastifizieren.

30 Die Mengen, in denen die erfindungsgemäßen Harnstoffkondensationsprodukte als Lackbindemittelkomponente zum Einsatz kommen können, betragen, sofern sie in Kombination mit einem anderen selbstvernetzenden Lackbindemittel verwendet werden, etwa 2 bis 50, vorzugsweise 10 bis 40 Gew.%, bezogen auf Gesamtbindemittel; sollen sie in Kombination mit einem nicht selbst-
vernetzenden Lackbindemittel als alleiniger Vernetzer dienen, sind Mengen von etwa 10 bis 60, vorzugsweise 20 bis 40 Gew%, bezogen auf Gesamtbinde-
mittel, anzuwenden.

35 Die folgenden Beispiele sollen die Erfindung erläutern, ohne sie zu beschränken. Die angegebenen Teile und Prozente sind, soweit nicht anders angegeben, Gewichtsteile und Gewichtsprozente.

Beispiel 1

67 Teile Trimethylolpropan, 550,8 Teile Harnstoff und 2322 Teile Di-n-butylamin werden vorgelegt. In der Kälte wird mit Stickstoff ein Innendruck von 4 bar eingestellt und dann unter Röhren auf 140°C erhitzt. Hierbei wird der Innendruck so geregelt, daß stets ein konstanter Druck von 4 bar erhalten bleibt. Nach ca. 0,5 Stunden bei 140°C wird die Innentemperatur auf 160°C erhöht. Unter Beibehaltung des Druckes von 4 bar werden 522 Teile Hexamethylendiamin innerhalb von ca. 1 Stunde zugesetzt. Danach wird die Temperatur stufenweise bis auf 210°C angehoben und noch ca. 7 Stunden unter dem Druck von 4 bar bei dieser Temperatur gerührt. Danach wird entspannt, die Temperatur auf ca. 175°C gesenkt und unter Vakuum überschüssiges Di-n-butylamin abdestilliert. Dann werden bei einer Temperatur von ca. 160°C 149,2 Teile Triethanolamin zugesetzt und weiteres Di-n-butylamin im Vakuum abdestilliert, bis eine Amin-Zahl von ca. 5 erreicht ist. Nach dem Abkühlen auf 120°C wird mit Methylisobutylketon soweit verdünnt, daß eine gelbliche, harzartige Flüssigkeit mit einem Feststoffgehalt von 80 % entsteht.

20 Beispiel 2

Analog Beispiel 1 werden 134 Teile Trimethylolpropan, 112,7 Teile Triethylenglykol, 550,8 Teile Harnstoff sowie 2322 Teile Di-n-butylamin vorgelegt. In der Kälte wird mit Stickstoff ein Innendruck von 4 bar eingestellt und unter Röhren auf 140°C erhitzt. Hierbei wurde der Innendruck so geregelt, daß stets ein konstanter Druck von 4 bar aufrecht erhalten bleibt. Nach ca. 0,5 Stunden bei 140°C wird die Temperatur auf 160 bis 170°C gesteigert und 522 Teile Hexamethylendiamin unter Beibehaltung des Druckes von 4 bar innerhalb von ca. 1 Stunde zugesetzt. Danach wird die Temperatur auf 200°C gesteigert und das Reaktionsgemisch bei dieser Temperatur 8 Stunden lang gerührt. Danach wird entspannt, die Temperatur auf 175°C abgesenkt und unter Vakuum überschüssiges Di-n-butylamin abdestilliert. Nach weiterem Abkühlen auf ca. 100°C wird mit Methylisobutylketon ein Feststoffgehalt von ca. 80 % eingestellt.

35

Vergleichsbeispiel 1

522 Teile Hexamethylendiamin, 201 Teile Trimethylolpropan, 550,8 Teile Harnstoff und 2322 Teile Di-n-butylamin werden innerhalb von 2 Stunden auf 160°C erhitzt. Dabei spaltet sich ab etwa 130°C Ammoniak ab. Die Reaktionsmischung wird zuerst flüssig und würde zu einer weißen Kristallmasse ersticken, wenn man nicht die Temperatur auf ca. 180°C erhöhen würde. Bei 180°C wird wieder eine klare Schmelze erhalten, dabei wirkt

das überschüssig eingesetzte Di-n-butylamin als Lösemittel und Reaktant. Nach ca. 8 Stunden Reaktionszeit, wobei die Temperatur weiter auf 215°C gesteigert worden war, wurde auf 190°C abgekühlt und überschüssiges Di-n-butylamin im Vakuum abgezogen. Nach dem Abkühlen auf 130°C wird mit 05 Methylisobutylketon soweit verdünnt, daß eine farblose, viskose Flüssigkeit mit einem Feststoffgehalt von 80 % entsteht.

Vergleichsbeispiel 2

10 67 Teile Trimethylolpropan, 550,8 Teile Harnstoff und 2322 Teile Di-n-butylamin werden vorgelegt. Mit Stickstoff wird ein Innendruck von 4 bar eingestellt und die Temperatur unter Rühren auf 140°C erhöht. Der Innendruck von 4 bar wird konstant gehalten. Nach ca. 0,5 Stunden wird die Innentemperatur auf 165°C gesteigert und 522 Teile Hexamethylendiamin 15 innerhalb von 1 Stunde mit Stickstoff in den Kessel gedrückt. Nach Zulaufende wird auf 210°C aufgeheizt, wobei auch weiterhin der Innendruck von 4 bar aufrechterhalten wird. Nach insgesamt 8 Stunden Reaktionszeit wird auf ca. 190°C abgekühlt, entspannt und überschüssiges Di-n-butylamin abdestilliert. Anschließend wird auf 100°C abgekühlt und mit Methylisobutylketon so verdünnt, daß eine farblose bis leicht gelbliche Flüssigkeit mit einem Feststoffgehalt von 80 % entsteht.

Anwendungsbeispiele

25 Beispiel 3

Zunächst wird ein nicht selbstvernetzendes, kathodisch abscheidbares Bindemittel hergestellt. Dazu werden 200 Teile des Epoxid-Aminadduktes, hergestellt durch Umsetzung von handelsüblichem Epoxidharz auf Basis von 30 2,2-Bis-(4-hydroxyphenyl)-propan mit einem Epoxid-Äquivalentgewicht von 500 und einem 5-molaren Überschuß Hexamethylendiamin, der nach beendeter Umsetzung unter Vakuum herausdestilliert wurde, 30 Teile dimerisierte Fettsäure und 20 Teile Xylol allmählich unter Auskreisen von Wasser auf 190°C erhitzt und eine Stunde bei dieser Temperatur gehalten. Nach dem 35 Abkühlen auf 130°C wird zunächst mit 9 Teilen Butylglykol und danach mit 70 Teilen Isobutanol verdünnt. Das Produkt hat einen Feststoffgehalt von 70 %.

Zu 100 Teilen dieser Lösung werden 42,8 Teile der Harnstoffkondensations-40 produkte aus Beispiel 1 und 2 sowie der Vergleichsbeispiele 1 und 2 gegeben und mit jeweils 2,4 Teilen Essigsäure vermischt.

0179273

Zur Prüfung als kathodische Elektrotauchlacke werden durch Zugabe von vollentsalztem Wasser aus den mit Säure versetzten Bindemitteln 10 %ige Dispersionen hergestellt. Unter Rühren wird zu jeweils 1000 Teilen der jeweiligen Bindemitteldispersion 66 Teile einer Pigmentpaste zugesetzt,
05 welche folgendermaßen hergestellt worden ist:

Pigmentpaste

Nach Beispiel 1a) der DE-OS 31 21 765 wird ein Pastenbindemittel herge-
10 stellt. Dazu werden in einem Reaktionsgefäß 200 Teile Ethylenglykolmono-
butylether auf 90°C erwärmt. Dann wird binnen 2 Stunden eine Mischung aus
396 Teilen N-Vinylpyrrolidon, 204 Teilen Vinylpropionat und 1,2 Teilen
Azobisisobutyronitril zugetropft. Abschließend wird 1 Stunde lang bei
15 90°C nachpolymerisiert. Das resultierende Lösungspolymerisat hat einen
K-Wert nach Fikentscher von 24. Der Festkörpergehalt der Copolymerisat-
lösung beträgt 76 %.

In einer Rührwerksmühle werden 250 Teile dieser Copolymerisatlösung,
210 Teile Ethylenglykolmonobutylether, 555 Teile Ethylenglykolmonoethyl-
20 ether, 837 Teile vollentsalztes Wasser, 1084 Teile Kaolin, 217 Teile ba-
sisches Bleisilikat, 145 Teile Ruß, 36 Teile Rutil und 3000 Teile Glasper-
len von einem Durchmesser von 2 mm 45 Minuten bei einer Drehzahl von
1000 Umdrehungen/Minute gerührt. Nach dem Abtrennen der Glasperlen wird
eine Schwarzpaste mit einem Festgehalt von 50,6 % erhalten.

25 Die auf diese Weise hergestellten Elektrotauchbäder werden 48 Stunden bei
30°C gerührt. An kathodisch geschalteten, zinkphosphatierten Prüftafeln
aus Stahl werden Lackfilme innerhalb von 2 Minuten bei der in der Tabelle
angegebenen Spannung abgeschieden und 20 Minuten bei 180°C, bei 160°C und
30 bei 140°C eingearbeitet. Anschließend wird die Beständigkeit gegen Aceton
durch 50maliges Hin- und Herreiben mit einem acetonegetränkten Wattebausch
und die Elastizität in Form der Schlagtiefung geprüft. Die folgende Ta-
belle zeigt die Ergebnisse:

35

Ergebnisse der Bindemittelprüfung

pH	Ab schleide- spannung	Bädtem- peratur	Schicht- dicke	Umgriff nach Ford	Acetonfestigkeit bei Einbrenntemp.	Schlagtiefeung in x 1b		Salzsprühtest ASTM, Unter- wanderung am Ritz
						1 (160°C)	2 (140°C)	
Beispiel 1	8,0	300 V	27°C	32 µm	22 cm	1 (160°C)	160	500 h 0,2
						2 (140°C)	100	500 h 0,4
Beispiel 2	7,9	300 V	27°C	29 µm	21,0 cm	1 (160°C)	140	500 h 0,3
						2 (140°C)	100	500 h 0,5
Vgl.bsp. 1	7,9	300 V	27°C	17 µm	20 cm	1 (160°C)	140	500 h 0,2
						2 (140°C)	80	500 h 0,3
Vgl.bsp. 2	8,1	300 V	27°C	19 µm	21,5 cm	1 (160°C)	160	500 h 0,3
						3 (140°C)	20	500 h 0,7

Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung von Harnstoffkondensationsprodukten, dadurch gekennzeichnet, daß man

05

(A) mindestens ein primäres Di- und/oder Polyamin mit

(B) Harnstoff,

10

(C) mindestens einem sekundären Monoamin

und

15

(D) einem oder mehreren Polyalkoholen, die mindestens zwei primäre oder sekundäre Hydroxylgruppen sowie zusätzlich mindestens eine der Gruppierungen -O-; -S-; -N- oder -NH-C- enthalten, wobei



20

R für einen Alkylrest mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen, einen Cycloalkyl- oder gegebenenfalls substituierten Phenylrest mit 6 bis 20 Kohlenstoffatomen, einen Hydroxyalkylrest mit 2 bis 12 Kohlenstoffatomen oder einen Hydroxyalkylrest, wie er durch Addition einer Epoxidverbindung an ein sekundäres Amin erhalten wird, steht, und (D) gegebenenfalls teilweise ersetzt sein kann durch

25

(E) einen oder mehrere von (D) verschiedene Polyalkohole, die mindestens zwei primäre oder sekundäre Hydroxylgruppen enthalten,

30

bei erhöhter Temperatur, gegebenenfalls in Gegenwart von Katalysatoren, umsetzt und den entstehenden Ammoniak abtrennt.

35

2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß das Äquivalenzverhältnis von NH_2 -Gruppen der primären Di- und/oder Polyamine (A) zu NH_2 -Gruppen des Harnstoffs (B) zu NH-Gruppen des sekundären Monoamins (C) zu OH-Gruppen der Polyalkohole (D) und (E) 1:1,2 bis 2,4:0,2 bis 20:0,1 bis 0,9:0 bis 0,5 beträgt.

40

3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß man als primäres Di- und/oder Polyamin ein aliphatisches primäres Di- und/oder Polyamin, dessen primäre Aminogruppen durch mehr als 3 Kohlen-

0179273

stoffatome voneinander getrennt sind, oder ein cycloaliphatisches oder aromatisches Polyamin, dessen primäre Aminogruppen durch mindestens 3 Kohlenstoffatome voneinander getrennt sind, verwendet wird.

05 4. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß als Komponente (D) ein Polyalkohol mit einem Molekulargewicht von 106 bis 5000 und 2 bis 10 Hydroxylgruppen verwendet wird.

10 5. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß ein Überschuß an sekundärem Monoamin eingesetzt und am Ende der Reaktion unter verminderter Druck abdestilliert wird.

15 6. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß die Gesamtmenge des primären Di- und/oder Polyamins (A) zusammen mit den Komponenten (B), (C), (D) und gegebenenfalls (E) umgesetzt wird.

20 7. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente (A) vollständig oder teilweise dem Reaktionsgemisch der Komponenten (B), (C), (D) und gegebenenfalls (E) im Laufe der Reaktion zugegeben wird.

25 8. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente (A) vollständig oder teilweise dem Reaktionsgemisch der Komponenten (B), (C) und (E) im Laufe der Reaktion zugegeben wird und die Komponente (D) erst nach beendigter Zugabe von (A) zugesetzt wird.

30 9. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß die Umsetzung unter einem Druck von 0,1 bis 20 bar durchgeführt wird.

35 10. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß die Reaktion bei einer Temperatur von 120 bis 230°C durchgeführt wird.

40 11. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß als Komponente (C) ein sekundäres Amin mit einem Siedepunkt zwischen 100 und 200°C eingesetzt wird.

12. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß als sekundäres Amin Di-n-butylamin eingesetzt wird.

0179273

13. Harnstoffkondensationsprodukte, erhältlich nach einem Verfahren gemäß einem der Ansprüche 1 bis 12.

14. Verwendung der nach einem Verfahren gemäß einem der Ansprüche 1 bis 12 hergestellten Harnstoffkondensationsprodukte als Bindemittelkomponente in hitzhärtbaren Lacken.

15. Verwendung der nach einem Verfahren gemäß einem der Ansprüche 1 bis 12 hergestellten Harnstoffkondensationsprodukte als Bindemittelkomponente in hitzhärtbaren, kathodisch abscheidbaren Elektrotauchlacken.

16. Verwendung der nach einem Verfahren gemäß einem der Ansprüche 1 bis 12 hergestellten Harnstoffkondensationsprodukte als Bindemittelkomponente für die Pulverlackierung.

17. Bindemittel für hitzhärtbare Lacke, dadurch gekennzeichnet, daß sie aus 50 bis 98 Gew.% eines üblichen selbstvernetzenden Lackbindemittels und 2 bis 50 Gew.% eines nach einem Verfahren gemäß einem der Ansprüche 1 bis 12 hergestellten Harnstoffkondensationsproduktes bestehen.

18. Bindemittel für hitzhärtbare Lacke, dadurch gekennzeichnet, daß sie aus 40 bis 90 Gew.% eines üblichen nicht selbstvernetzenden Lackbindemittels und 10 bis 60 Gew.% eines nach einem Verfahren gemäß einem der Ansprüche 1 bis 12 hergestellten Harnstoffkondensationsproduktes bestehen.





Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets

⑪ Veröffentlichungsnummer:

0 179 273
A3

⑫

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

⑬ Anmeldenummer: 85111793.7

⑮ Int. Cl.⁴: C 08 G 71/02
C 08 G 12/46, C 09 D 3/50
C 09 D 5/00

⑭ Anmeldetag: 18.09.85

⑯ Priorität: 19.09.84 DE 3434318

⑰ Veröffentlichungstag der Anmeldung:
30.04.86 Patentblatt 86/18

⑱ Veröffentlichungstag des später
veröffentlichten Recherchenberichts: 01.04.87

⑲ Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE FR GB IT LI NL SE

⑯ Anmelder: BASF Lacke + Farben Aktiengesellschaft
Max-Winkelmann-Strasse 80
D-4400 Münster(DE)

⑰ Erfinder: Osterloh, Rolf, Dr.
Am Wehrhaus 16 a
D-6718 Gruenstadt(DE)

⑰ Erfinder: Schupp, Eberhard, Dr.
Tilsiter Weg 4
D-6830 Schwetzingen(DE)

⑰ Erfinder: Loch, Werner, Dr.
In der Bleiche 2
D-6701 Erpolzheim(DE)

⑰ Erfinder: Ahlers, Klaas, Dr.
Foehrenweg 21
D-4400 Muenster(DE)

⑰ Vertreter: Mutzbauer, Helmut, Dr. et al,
Carl-Bosch-Strasse 38
D-6700 Ludwigshafen(DE)

⑲ Verfahren zur Herstellung von Harnstoffkondensationsprodukten und deren Verwendung.

⑲ Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von
Harnstoffkondensationsprodukten und deren Verwendung.

Zur Herstellung dieser Harnstoffkondensationsprodukte
werden eine primäres Di- und/oder Polyamin mit Harnstoff,
einem sekundären Monoamin und einem Polyalkohol, der be-
stimmte Gruppierungen enthält, bei erhöhter Temperatur,
gegebenenfalls in Gegenwart von Katalysatoren, umgesetzt
und der entstehende Ammoniak abgetrennt.

Diese Harnstoffkondensationsprodukte eingen sich als
Bindemittelkomponente in hitzehärtbaren Lacken.

EP 0 179 273 A3



EP 85 11 1793

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE

Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. 4)
A	FR-A- 894 764 (I.G. FARBEN INDUSTRIE AG) * Zusammenfassung; Seite 1, Zeilen 22,23 *	1	C 08 G 71/02
A	US-A-2 653 144 (E.A. WIELICKI) * Ansprüche *	1	
P, X D	EP-A-0 123 879 (BASF) * Ansprüche *	1-18	
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl. 4)
			C 08 G
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort DEN HAAG	Abschlußdatum der Recherche 12-12-1986	Prüfer DERAEDT G.	
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE <input checked="" type="checkbox"/> X von besonderer Bedeutung allein betrachtet <input checked="" type="checkbox"/> Y von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie <input checked="" type="checkbox"/> A technologischer Hintergrund <input checked="" type="checkbox"/> O nichtschriftliche Offenbarung <input checked="" type="checkbox"/> P Zwischenliteratur <input checked="" type="checkbox"/> T der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze		<input checked="" type="checkbox"/> E : altes Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmelde datum veröffentlicht worden ist <input checked="" type="checkbox"/> D : in der Anmeldung angeführtes Dokument <input checked="" type="checkbox"/> L : aus andern Gründen angeführtes Dokument <input checked="" type="checkbox"/> & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument	